# Configurações eletrônicas dos elementos

**ChemTable** chemtable.org

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **1** H Hidrogênio 1s¹ | | | | | | | | | | | | | | | | | **2** He Hélio 1s² |
| **3** Li Lítio [He] 2s¹ | **4** Be Berílio [He] 2s² | | | | | | | | | | | **5** B Boro [He] 2s² 2p¹ | **6** C Carbono [He] 2s² 2p² | **7** N Nitrogênio [He] 2s² 2p³ | **8** O Oxigênio [He] 2s² 2p⁴ | **9** F Flúor [He] 2s² 2p⁵ | **10** Ne Neônio [He] 2s² 2p⁶ |
| **11** Na Sódio [Ne] 3s¹ | **12** Mg Magnésio [Ne] 3s² | | | | | | | | | | | **13** Al Alumínio [Ne] 3s² 3p¹ | **14** Si Silício [Ne] 3s² 3p² | **15** P Fósforo [Ne] 3s² 3p³ | **16** S Enxofre [Ne] 3s² 3p⁴ | **17** Cl Cloro [Ne] 3s² 3p⁵ | **18** Ar Argônio [Ne] 3s² 3p⁶ |
| **19** K Potássio [Ar] 4s¹ | **20** Ca Cálcio [Ar] 4s² | **21** Sc Escândio [Ar] 3d¹ 4s² | **22** Ti Titânio [Ar] 3d² 4s² | **23** V Vanádio [Ar] 3d³ 4s² | **24** Cr Cromo [Ar] 3d⁵ 4s¹ | **25** Mn Manganês [Ar] 3d⁵ 4s² | **26** Fe Ferro [Ar] 3d⁶ 4s² | **27** Co Cobalto [Ar] 3d⁷ 4s² | **28** Ni Níquel [Ar] 3d⁸ 4s² | **29** Cu Cobre [Ar] 3d¹⁰ 4s¹ | **30** Zn Zinco [Ar] 3d¹⁰ 4s² | **31** Ga Gálio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹ | **32** Ge Germânio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p² | **33** As Arsênio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³ | **34** Se Selênio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴ | **35** Br Bromo [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵ | **36** Kr Criptônio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶ |
| **37** Rb Rubídio [Kr] 5s¹ | **38** Sr Estrôncio [Kr] 5s² | **39** Y Ítrio [Kr] 4d¹ 5s² | **40** Zr Zircônio [Kr] 4d² 5s² | **41** Nb Nióbio [Kr] 4d⁴ 5s¹ | **42** Mo Molibdênio [Kr] 4d⁵ 5s¹ | **43** Tc Tecnécio [Kr] 4d⁵ 5s² | **44** Ru Rutênio [Kr] 4d⁷ 5s¹ | **45** Rh Ródio [Kr] 4d⁸ 5s¹ | **46** Pd Paládio [Kr] 4d¹⁰ | **47** Ag Prata [Kr] 4d¹⁰ 5s¹ | **48** Cd Cádmio [Kr] 4d¹⁰ 5s² | **49** In Índio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹ | **50** Sn Estanho [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p² | **51** Sb Antimônio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³ | **52** Te Telúrio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴ | **53** I Iodo [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵ | **54** Xe Xenônio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶ |
| **55** Cs Césio [Xe] 6s¹ | **56** Ba Bário [Xe] 6s² | 57–71 | **72** Hf Háfnio [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s² | **73** Ta Tântalo [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s² | **74** W Tungstênio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s² | **75** Re Rênio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s² | **76** Os Ósmio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s² | **77** Ir Irídio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s² | **78** Pt Platina [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹ | **79** Au Ouro [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹ | **80** Hg Mercúrio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² | **81** Tl Tálio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹ | **82** Pb Chumbo [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p² | **83** Bi Bismuto [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³ | **84** Po Polônio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴ | **85** At Astato [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵ | **86** Rn Radônio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶ |
| **87** Fr Frâncio [Rn] 7s¹ | **88** Ra Rádio [Rn] 7s² | 89–103 | **104** Rf Rutherfórdio [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s² | **105** Db Dúbnio [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s² | **106** Sg Seabórgio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s² | **107** Bh Bóhrio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s² | **108** Hs Hássio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s² | **109** Mt Meitnério [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s² | **110** Ds Darmstádtio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s² | **111** Rg Roentgênio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s² | **112** Cn Copernício [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² | **113** Nh Nihônio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹* | **114** Fl Fleróvio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²* | **115** Mc Moscóvio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³* | **116** Lv Livermório [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴* | **117** Ts Tenesso [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵* | **118** Og Oganessônio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶* |

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | | | | | | | | **71** Lu Lutécio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s² | |
| **57** La Lantânio [Xe] 5d¹ 6s² | **58** Ce Cério [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s² | **59** Pr Praseodímio [Xe] 4f³ 6s² | **60** Nd Neodímio [Xe] 4f⁴ 6s² | **61** Pm Promécio [Xe] 4f⁵ 6s² | **62** Sm Samário [Xe] 4f⁶ 6s² | **63** Eu Európio [Xe] 4f⁷ 6s² | **64** Gd Gadolínio [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s² | **65** Tb Térbio [Xe] 4f⁹ 6s² | **66** Dy Disprósio [Xe] 4f¹⁰ 6s² | **67** Ho Hólmio [Xe] 4f¹¹ 6s² | **68** Er Érbio [Xe] 4f¹² 6s² | **69** Tm Túlio [Xe] 4f¹³ 6s² | **70** Yb Itérbio [Xe] 4f¹⁴ 6s² | | |
| **89** Ac Actínio [Rn] 6d¹ 7s² | **90** Th Tório [Rn] 6d² 7s² | **91** Pa Protactínio [Rn] 5f² 6d¹ 7s² | **92** U Urânio [Rn] 5f³ 6d¹ 7s² | **93** Np Netúnio [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s² | **94** Pu Plutônio [Rn] 5f⁶ 7s² | **95** Am Amerício [Rn] 5f⁷ 7s² | **96** Cm Cúrio [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s² | **97** Bk Berquélio [Rn] 5f⁹ 7s² | **98** Cf Califórnio [Rn] 5f¹⁰ 7s² | **99** Es Einstênio [Rn] 5f¹¹ 7s² | **100** Fm Férmio [Rn] 5f¹² 7s² | **101** Md Mendelévio [Rn] 5f¹³ 7s² | **102** No Nobélio [Rn] 5f¹⁴ 7s² | **103** Lr Laurêncio [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹* | |

Número atômico

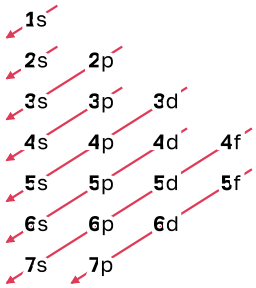
Símbolo

Nome

Configuração eletrônica

**26**
**Fe**
Ferro
[Ar] 3d⁶ 4s²

**Ordem de preenchimento dos subníveis**




bloco s
bloco p
bloco d
bloco f

Como os elétrons se distribuem nos subníveis. Os colchetes representam o gás nobre anterior; o expoente, o número de elétrons no subnível.

* previsto

Fontes dos dados: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25